

Set        Items        Description  
S1            0        PN=2001164186  
S2            1        PN='JP 2001164186'  
?

T 2/9/1

2/9/1

DIALOG(R)File 351:Derwent WPI  
(c) 2005 Thomson Derwent. All rts. reserv.

013959341

WPI Acc No: 2001-443555/200148

Related WPI Acc No: 1998-428196; 2001-160394; 2001-191964; 2001-211675; 2001-227246; 2001-282398; 2001-308928; 2001-336246; 2001-344491; 2001-344493; 2001-344496; 2001-356614; 2001-356615; 2001-356619; 2001-356628; 2001-375368; 2001-379603; 2001-382156; 2001-382157; 2001-398732; 2001-398749; 2001-406342; 2001-433210; 2001-433216

XRAM Acc No: C01-134281

XRPX Acc No: N01-328154

Polyorganosiloxane-based composition for forming film comprises two products obtained by hydrolyzing and condensing silane compound in presence of acid and alkali catalysts respectively

Patent Assignee: JSR CORP (JAPS )

Inventor: HAYASHI E; KONNO K; KUROSAWA T; SHIOTA A; YAMADA K; YOUNGSOON S

Number of Countries: 029 Number of Patents: 005

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week	
EP 1090967	A2	20010411	EP 2000121101	A	20000928	200148	B
JP 2001164186	A	20010619	JP 2000220271	A	20000721	200150	
KR 2001077882	A	20010820	KR 200056972	A	20000928	200212	
US 6410150	B1	20020625	US 2000669859	A	20000927	200246	
TW 530083	A	20030501	TW 2000120207	A	20000929	200373	

Priority Applications (No Type Date): JP 99275553 A 19990929

Patent Details:

Patent No    Kind Lan Pg    Main IPC    Filing Notes

EP 1090967    A2 E 15 C09D-183/04

Designated States (Regional): AL AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE  
IT

LI LT LU LV MC MK NL PT RO SE SI

JP 2001164186 A 14 C09D-183/04

KR 2001077882 A C08L-083/04

US 6410150. B1 B32B-009/04

TW 530083 A C09D-183/04

Abstract (Basic): EP 1090967 A2

NOVELTY - A composition comprises a product of hydrolysis and condensation obtained by hydrolyzing and condensing at least one silane

compound, in the presence of an alkali catalyst and a product of hydrolysis and condensation obtained by hydrolyzing and condensing at

least one silane compound in the presence of an acid catalyst.

DETAILED DESCRIPTION - A composition comprises (a) a product

obtained by hydrolyzing and condensing at least one silane compound of

formula  $R_aSi(OR_1)_4-a$  (I),  $Si(OR_2)_4$  (II) or  
 $R_3b(R_4O)_3-bSi-(R_7)d-Si(OR_5)_3-cR_6c$  (III) in the presence of an alkali

catalyst and (b) a product obtained by hydrolyzing and condensing (I),

(II) or (III) in the presence of an acid catalyst.

$R=H$ , fluorine or monovalent organic group;

$R_1 - R_6=$ monovalent organic group;

$R_7=O$ , phenylene or  $-(CH_2)_n-$ ;

$n=1 - 6$ ;

$a=1$  or  $2$ ;

$b$  and  $c=0 - 2$ ; and

$d=0$  or  $1$ .

INDEPENDENT CLAIMS are also included for the following: (A) forming

a film by applying the composition on a substrate and then heating the

composition; and (B) a semiconductor device having the insulating film.

USE - For forming film, preferably insulating film (claimed), used

as coating film for semiconductor devices such as LSIs, system LSIs,

DRAMs, SDRAMs, RDRAMs and D-RDRAMs; protective films such as surface

coat films for semiconductor devices; interlayer insulating films for

multilayered printed circuit boards; and protective or insulating films

for liquid-crystal display devices. Also, useful in application in which the composition is applied to silicon wafer,  $SiO_2$  wafer,  $SiN$  wafer, glasses, ceramics and metals.

ADVANTAGE - The film has a low dielectric constant, high modulus of

elasticity, low water absorption, good storage stability and low film density.

pp; 15 DwgNo 0/0

Technology Focus:

TECHNOLOGY FOCUS - ORGANIC CHEMISTRY - Preferred Composition: A weight average molecular weight as determined by GPC (refractive index, viscosity or light scattering) of component (a) is 50,000 - 10,000,000

and of component (b) is 500 - 300,000. Component (a) contains a product

of hydrolysis of condensation of (II) (5 - 75 wt.%) (in terms of the product of complete hydrolysis and condensation). Component (a) is the

product of hydrolysis and condensation of (I) and (II). The composition

comprises (parts by weight) component (a) (100) and component (b) (1 -

900) (in terms of the product of complete hydrolysis and condensation)

and has a pH of at most 7.

Title Terms: BASED; COMPOSITION; FORMING; FILM; COMPRISE; TWO; PRODUCT; OBTAIN; CONDENSATION; SILANE; COMPOUND; PRESENCE; ACID; ALKALI; CATALYST; RESPECTIVE

Derwent Class: A26; A85; G02; L03; P73; U11

International Patent Class (Main): B32B-009/04; C08L-083/04; C09D-183/04

International Patent Class (Additional): C08G-077/08; C09D-183/02; C09D-183/14; H01L-021/312

File Segment: CPI; EPI; EngPI

Manual Codes (CPI/A-N): A06-A00E1; A06-A00E2; A07-A03; A12-B01C; A12-E07C;

G02-A05; G02-A05B; L03-H04E1; L04-C22

Manual Codes (EPI/S-X): U11-C05A

Polymer Indexing (PS):

<01>

\*001\* 018; H0022 H0011; R01740 G2335 D00 F20 H- O- 6A; G2277-R G2266

D01

Si 4A G2288 G2277 D11 D10 D19 D18 D31 D76 D50 D83 D84 D85 D86

D87

D88 D89 D90 D91 D92 D93 F83 F85 F86 F87 F- 7A; P1445-R F81 Si 4A;

L9999 L2528 L2506; L9999 L2313; L9999 L2777; M9999 M2073; L9999 L2391; L9999 L2073; K9723; K9949; K9461; S9999 S1627 S1605; L9999 L2664 L2506

L9999

L2664 L2506

\*002\* 018; H0022 H0011; R01740 G2335 D00 F20 H- O- 6A; R08655 G2277

G2266

D01 D11 D10 D50 D84 F86 F87; P1445-R F81 Si 4A; L9999 L2528

L2506;

L9999 L2313; L9999 L2777; M9999 M2073; L9999 L2391; L9999

L2073;

K9723; K9949; K9461; S9999 S1627 S1605; L9999 L2664 L2506

\*003\* 018; H0022 H0011; R01740 G2335 D00 F20 H- O- 6A; R23114 G2277

G2266

D01 D11 D10 D50 D84 F86 F87; P1445-R F81 Si 4A; L9999 L2528

L2506;

L9999 L2313; L9999 L2777; M9999 M2073; L9999 L2391; L9999

L2073;

K9723; K9949; K9461; S9999 S1627 S1605; L9999 L2664 L2506

\*004\* 018; H0022 H0011; R01740 G2335 D00 F20 H- O- 6A; R04510 D01 D11

D10

D50 D84 F87; P1445-R F81 Si 4A; L9999 L2528 L2506; L9999 L2313;

L9999 L2777; M9999 M2073; L9999 L2391; L9999 L2073; K9723;

K9949;

K9461; S9999 S1627 S1605; L9999 L2664 L2506

\*005\* 018; H0022 H0011; R01740 G2335 D00 F20 H- O- 6A; R06010 D01 D11

D10

D50 D88 F87; P1445-R F81 Si 4A; L9999 L2528 L2506; L9999 L2313;

L9999 L2777; M9999 M2073; L9999 L2391; L9999 L2073; K9723;

K9949;

K9461; S9999 S1627 S1605; L9999 L2664 L2506

\*006\* 018; R01740 G2335 D00 F20 H- O- 6A; G2277-R G2266 D01 Si 4A

G2288

G2277 D11 D10 D19 D18 D31 D76 D50 D83 D84 D85 D86 D87 D88 D89  
 D90 D91 D92 D93 F83 F85 F86 F87 F- 7A; R08655 G2277 G2266 D01 D11  
 D10 D50 D84 F86 F87; R23114 G2277 G2266 D01 D11 D10 D50 D84 F86  
 F87;  
 R04510 D01 D11 D10 D50 D84 F87; R06010 D01 D11 D10 D50 D88 F87;  
 P1445-R F81 Si 4A; L9999 L2528 L2506; L9999 L2313; L9999 L2777;  
 M9999 M2073; L9999 L2391; L9999 L2073; K9723; K9949; K9461;  
 S9999 S1627 S1605; L9999 L2664 L2506; H0033 H0011  
 \*007\* 018; ND01; ND04; K9745-R; Q9999 Q7114-R; Q9999 Q7476 Q7330;  
 K9483-R ; K9676-R; K9687 K9676; K9712 K9676; N9999 N7147 N7034 N7023;  
 B9999 B5094 B4977 B4740; B9999 B4444 B4240; B9999 B3554-R; Q9999  
 Q7330; B9999 B3270 B3190; Q9999 Q7454 Q7330; Q9999 Q8322 Q8264;  
 K9585 K9483; K9610 K9483; K9494 K9483; K9529 K9483; K9552  
 K9483; B9999 B3214 B3203 B3190; B9999 B3930-R B3838 B3747; B9999 B3509  
 B3485 B3372; B9999 B3532 B3372; B9999 B4831-R B4740; N9999  
 N7329 N7078 N7034 N7023; B9999 B4397 B4240; B9999 B4262 B4240; K9870  
 K9847 K9790  
 \*008\* 018; D67; R01713 D00 H- N- 5A; C999 C102 C000; C999 C306  
 \*009\* 018; D60; R00247 D01 D11 D10 D50 D60 D82 F36 F35; R00901 G0760  
 G0022 D01 D12 D10 D51 D53 D59 D60 D84 F37 F35 E00 E01; C999  
 C102 C000; C999 C306; C999 C340  
 \*010\* 018; D01 D11 D10 D50 D86 F27 F26 F34 D84; R00245 D01 D11 D10  
 D50 D82 F27 F26; A999 A475; A999 A771  
 \*011\* 018; D01 D11 D10 D50 D87 F23; A999 A475; A999 A771  
 Derwent Registry Numbers: 0137-U; 0245-U; 0247-U; 0901-U; 1713-U; 1740-U  
 ?  
 COST  
 19dec05 10:15:39 User014961 Session D7844.2  
 Sub account: 035576/271460/S.MOORE  
 \$24.50 0.781 DialUnits File351  
 \$6.11 1 Type(s) in Format 9  
 \$6.11 1 Types  
 \$30.61 Estimated cost File351  
 \$0.53 INTERNET  
 \$31.14 Estimated cost this search  
 \$31.30 Estimated total session cost 0.970 DialUnits  
 ?

[Return to logon page!](#)

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開2001-164186

(P2001-164186A)

(43)公開日 平成13年6月19日(2001.6.19)

(51) Int.Cl.<sup>7</sup>  
C 0 9 D 183/04  
C 0 8 G 77/08  
C 0 9 D 183/02  
183/14  
H 0 1 L 21/312

### 識別記号

F I  
C 0 9 D 183/04  
C 0 8 G 77/08  
C 0 9 D 183/02  
183/14

テ-マコ-ト<sup>+</sup>(参考)  
4 J 036  
4 J 038  
5 F 058

審査請求 未請求 請求項の数10 O.L. (全 14 頁)

(21)出願番号 特願2000-220271(P2000-220271)  
(22)出願日 平成12年7月21日(2000.7.21)  
(31)優先権主張番号 特願平11-275553  
(32)優先日 平成11年9月29日(1999.9.29)  
(33)優先権主張国 日本(JP)

(71) 出願人 000004178  
　　ジェイエスアール株式会社  
　　東京都中央区築地2丁目11番24号  
(72) 発明者 黒澤 孝彦  
　　東京都中央区築地2丁目11番24号 ジェイ  
　　エスアール株式会社内  
(72) 発明者 林 英治  
　　東京都中央区築地2丁目11番24号 ジェイ  
　　エスアール株式会社内  
(74) 代理人 100085294  
　　弁理士 白井 重隆

最終頁に統く

(54) 【発明の名称】 膜形成用組成物、膜の形成方法および絶縁膜

(57) 【要約】 (修正有)

【課題】 半導体素子などにおける層間絶縁膜として有用な、低誘電率、高弾性率の膜が得られるポリオルガノシロキサン系の膜形成用組成物を提供する。

【解決手段】 (A)、下記一般式(1)、(2)、(3)で表される化合物の群から選ばれた少なくとも1種をアルカリ金属触媒の存在下に加水分解し、縮合した縮合物と、(B)下記一般式(1)、(2)、(3)で表される化合物の群から選ばれた少なくとも1種を酸触媒の存在下に加水分解し、縮合した縮合物、とを含有する膜形成組成物。

$$R_2(Si)(OR^1)_{4-n} \dots \dots \dots (1)$$

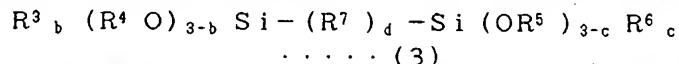
$$R^3 \text{ } b \text{ } (R^4 \text{ } O)_{3-b} \text{ } Si - (R^7)_{4-b} - Si (O$$

$R^5$  )  $_{3-c}$   $R^6$   $_c$  ... ( 3 )

(式中Rは水素原子、フッ素原子、又は一価の有機基、  
 $R^1 \sim R^6$ は一価の有機基、 $R^7$ は酸素原子、フェニレン基又は $-(CH_2)_n-$ 、aは1～2の整数、b、c  
 は0～2の数、dは0または1、nは1～6の整数を示す。)

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 (A) 下記一般式(1)で表される化合物、下記一般式(2)で表される化合物および下記一般式(3)で表される化合物の群から選ばれた少なくとも1種のシラン化合物をアルカリ触媒の存在下に加水分解し、縮合した加水分解縮合物、ならびに(B)下記一般式(1)で表される化合物、下記一般式(2)で表される化合物および下記一般式(3)で表される化合物の群



(式中、 $R^3$ ～ $R^6$ は同一または異なり、それぞれ1価の有機基、 $b$ ～ $c$ は同一または異なり、0～2の整数、 $R^7$ は酸素原子、フェニレン基または $-(CH_2)_n-$ で表される基(ここで、 $n$ は1～6の整数である)、 $d$ は0または1を示す。)

(2)



(式中、 $R^2$ は1価の有機基を示す。)

(3)

【式中、 $R^3$ ～ $R^6$ は同一または異なり、それぞれ1価の有機基、 $b$ ～ $c$ は同一または異なり、0～2の整数、 $R^7$ は酸素原子、フェニレン基または $-(CH_2)_n-$ で表される基(ここで、 $n$ は1～6の整数である)、 $d$ は0または1を示す。】

【請求項2】 (A) 成分の加水分解縮合物のGPC法による重量平均分子量が5万～1,000万である請求項1記載の膜形成用組成物。

【請求項3】 (B) 成分の加水分解縮合物のGPC法による重量平均分子量が500～30万である請求項1記載の膜形成用組成物。

【請求項4】 (A) 成分が一般式(2)で表される化合物の加水分解縮合物(完全加水分解縮合物換算)を5～75重量%含有する請求項1～3いずれか1項記載の膜形成用組成物。

【請求項5】 (A) 成分が一般式(1)で表される化合物および一般式(2)で表される化合物からなるシラン化合物の加水分解縮合物である請求項1～4いずれか1項記載の膜形成用組成物。

【請求項6】 (A) 成分(完全加水分解縮合物換算)100重量部に対し、(B)成分(完全加水分解縮合物換算)を1～900重量部含有する請求項1～5いずれか1項記載の膜形成用組成物。

【請求項7】 pHが7以下である請求項1～6いずれか1項記載の膜形成用組成物。

【請求項8】 請求項1～7いずれか1項記載の膜形成用組成物を基板に塗布し、加熱することを特徴とする膜の形成方法。

【請求項9】 請求項8記載の膜の形成方法によって得られる絶縁膜。

【請求項10】 請求項9記載の絶縁膜を有する半導体装置。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

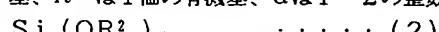
【発明の属する技術分野】本発明は、ポリオルガノシロキサン系の膜形成用組成物に關し、さらに詳しくは、半導体素子などにおける層間絶縁膜材料として、低比誘電率、かつ高弾性率を有する膜が形成可能なポリオルガノシロキサン系の膜形成用組成物に關する。

## 【0002】

から選ばれた少なくとも1種のシラン化合物を酸触媒の存在下に加水分解し、縮合した加水分解縮合物を含有することを特徴とする膜形成用組成物。



(式中、 $R$ は水素原子、フッ素原子または1価の有機基、 $R^1$ は1価の有機基、 $a$ は1～2の整数を示す。)



(式中、 $R^2$ は1価の有機基を示す。)

(3)

【従来の技術】従来、半導体素子などにおける層間絶縁膜として、CVD法などの真空プロセスで形成されたシリカ( $SiO_2$ )膜が多用されている。そして、近年、より均一な層間絶縁膜を形成することを目的として、SOG(Spin on Glass)膜と呼ばれるテトラアルコキシランの加水分解生成物を主成分とする塗布型の絶縁膜も使用されるようになっている。また、半導体素子などの高集積化に伴い、有機SOGと呼ばれるポリオルガノシロキサンを主成分とする低比誘電率の層間絶縁膜が開発されている。しかしながら、現在、知られている有機SOGの比誘電率は、3～4程度であり、それより優れた低比誘電率を有し、かつ充分な機械的強度を有するものは知られていない。

## 【0003】

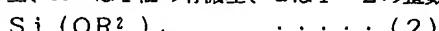
【発明が解決しようとする課題】本発明は、上記問題点を解決するための膜形成用の組成物に關し、さらに詳しくは、例えば半導体素子などにおける層間絶縁膜として、低比誘電率で、かつ高弾性率の硬化膜を形成することが可能なポリオルガノシロキサン系の膜形成用組成物を提供することを目的とする。

## 【0004】

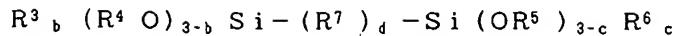
【課題を解決するための手段】本発明は、(A)下記一般式(1)で表される化合物(以下「化合物(1)」ともいう)、下記一般式(2)で表される化合物(以下「化合物(2)」ともいう)および下記一般式(3)で表される化合物(以下「化合物(3)」ともいう)の群から選ばれた少なくとも1種のシラン化合物をアルカリ触媒の存在下に加水分解し、縮合した加水分解縮合物(以下「(A)加水分解縮合物」ともいう)、ならびに(B)化合物(1)、化合物(2)および化合物(3)の群から選ばれた少なくとも1種のシラン化合物を酸触媒の存在下に加水分解し、縮合した加水分解縮合物(以下「(B)加水分解縮合物」ともいう)を含有することを特徴とする膜形成用組成物に關する。



(式中、 $R$ は水素原子、フッ素原子または1価の有機基、 $R^1$ は1価の有機基、 $a$ は1～2の整数を示す。)



(式中、 $R^2$ は1価の有機基を示す。)



〔式中、 $R^3 \sim R^6$  は同一または異なり、それぞれ1価の有機基、 $b \sim c$  は同一または異なり、0~2の整数、 $R^7$  は酸素原子、フェニレン基または $-(CH_2)_n-$ で表される基（ここで、 $n$ は1~6の整数である）、 $d$ は0または1を示す。〕

ここで、（A）加水分解縮合物のGPC法による重量平均分子量は、5万~1,000万であることが好ましい。また、（B）成分の加水分解縮合物のGPC法による重量平均分子量は、500~30万であることが好ましい。さらに、上記（A）成分は、一般式（2）で表される化合物の加水分解縮合物（完全加水分解縮合物換算）を25~75重量%含有することが好ましい。さらに、上記（A）成分は、一般式（1）で表される化合物および一般式（2）で表される化合物からなるシラン化合物の加水分解縮合物であることが好ましい。また、上記（A）成分と（B）成分の割合は、（A）成分（完全加水分解縮合物換算）100重量部に対し、（B）成分（完全加水分解縮合物換算）が1~900重量部が好ましい。さらに、本発明の膜形成用組成物のpHは、7以下であることが好ましい。次に、本発明は、上記膜形成用組成物を基板に塗布し、加熱することを特徴とする膜の形成方法に関する。ここで、上記膜の形成方法によって得られる膜の用途としては、絶縁膜が好ましい。次に、本発明は、上記絶縁膜を有する半導体装置に関する。

#### 【0005】

【発明の実施の形態】本発明は、膜を形成するベースポリマーとして、（A）成分〔化合物（1）、（2）および（3）の群から選ばれた少なくとも1種を、アルカリ触媒の存在下に、加水分解・縮合してなる加水分解縮合物（加水分解物および/またはその縮合物）〕、ならびに（B）成分〔化合物（1）、（2）および（3）の群から選ばれた少なくとも1種を、酸触媒の存在下に、加水分解・縮合してなる加水分解縮合物（加水分解物および/またはその縮合物）〕を用いた、ポリオルガノシロキサン系の膜形成用組成物である。この本発明の組成物を、浸漬またはスピンドルコート法などにより、シリコンウエハなどの基材に塗布し、加熱により、（A）～（B）成分の熱重縮合を行なうと、（A）～（B）成分がガラス質または巨大高分子の膜を形成し、得られる膜は、低比誘電率で、かつ高弹性率のため機械的強度に優れ、層間絶縁膜材料を形成することができる。

【0006】ここで、本発明において、加水分解とは、上記（A）～（B）成分を構成する化合物（1）～（3）中の $R^1 O-$ 、 $R^2 O-$ 基、 $R^4 O-$ 基および $R^5 O-$ 基が水と反応してシラノール基を生成することである。また、本発明において、縮合とは、（A）～（B）成分を構成する化合物（1）～（3）の加水分解

物のシラノール基が縮合して $Si-O-Si$ 結合を形成したものであるが、本発明では、シラノール基がすべて縮合している必要はなく、僅かな一部のシラノール基が縮合したもの、縮合の程度が異なっているものの混合物などをも生成することを包含した概念である。

#### 【0007】（A）加水分解縮合物

（A）加水分解縮合物は、上記化合物（1）～（3）の群から選ばれた少なくとも1種のシラン化合物をアルカリ触媒の存在下に、加水分解・縮合して得られる。以下、化合物（1）～（3）、アルカリ触媒について説明する。

化合物（1）；上記一般式（1）において、 $R$ および $R^1$ の1価の有機基としては、アルキル基、アリール基、アリル基、グリシジル基などを挙げることができる。また、一般式（1）において、 $R$ は1価の有機基、特にアルキル基またはフェニル基であることが好ましい。ここで、アルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基などが挙げられ、好ましくは炭素数1～5であり、これらのアルキル基は鎖状でも、分岐してもよく、さらに水素原子がフッ素原子などに置換されていてもよい。一般式（1）において、アリール基としては、フェニル基、ナフチル基、メチルフェニル基、エチルフェニル基、クロロフェニル基、ブロモフェニル基、フルオロフェニル基などを挙げることができる。

【0008】一般式（1）で表される化合物の具体例としては、トリメトキシシラン、トリエトキシシラン、トリ- $n$ -ブロボキシシラン、トリ- $i$ so-ブロボキシシラン、トリ- $n$ -ブトキシシラン、トリ-sec-ブトキシシラン、トリ-tert-ブトキシシラン、トリフェノキシシラン、フルオロトリメトキシシラン、フルオロトリエトキシシラン、フルオロトリ- $n$ -ブロボキシシラン、フルオロトリ- $i$ so-ブロボキシシラン、フルオロトリ- $n$ -ブトキシシラン、フルオロトリ-sec-ブトキシシラン、フルオロトリ-tert-ブトキシシラン、フルオロトリフェノキシシランなど；

【0009】メチルトリメトキシシラン、メチルトリエトキシシラン、メチルトリ- $n$ -ブロボキシシラン、メチルトリ- $i$ so-ブロボキシシラン、メチルトリ- $n$ -ブトキシシラン、メチルトリ- $i$ so-ブトキシシラン、メチルトリ-tert-ブトキシシラン、メチルトリフェノキシシラン、エチルトリメトキシシラン、エチルトリエトキシシラン、エチルトリ- $n$ -ブロボキシシラン、エチルトリ- $i$ so-ブロボキシシラン、エチルトリ- $n$ -ブトキシシラン、エチルトリ-tert-ブトキシシラン、エチルトリフェノキシシラン、ビニルトリメトキシシラン、ビニルトリエトキシシラン、ビニルトリ- $n$ -ブロボキシシラン、ビニルトリ- $i$ so-ブロボキシシラ

ン、ビニルトリ-*n*-ブトキシシラン、ビニルトリ-*s*  
-*e*c-ブトキシシラン、ビニルトリ-*t*er*t*-ブトキ  
シシラン、ビニルトリフェノキシシラン、*n*-ブロピル  
トリメトキシシラン、*n*-ブロピルトリエトキシシラ  
ン、*n*-ブロピルトリ-*n*-ブロポキシシラン、*n*-ブ  
ロピルトリ-*i*so-ブロポキシシラン、*n*-ブロピル  
トリ-*n*-ブトキシシラン、*n*-ブロピルトリ-*s*  
-*e*c-ブトキシシラン、*n*-ブロピルトリ-*t*er*t*-ブト  
キシシラン、*n*-ブロピルトリフェノキシシラン、*i*-  
ブロピルトリメトキシシラン、*i*-ブロピルトリエトキ  
シシラン、*i*-ブロピルトリ-*n*-ブロポキシシラン、  
*i*-ブロピルトリ-*i*so-ブロポキシシラン、*i*-ブ  
ロピルトリ-*n*-ブトキシシラン、*i*-ブロピルトリ-*s*  
-*e*c-ブトキシシラン、*i*-ブロピルトリ-*t*er*t*-  
ブトキシシラン、*i*-ブロピルトリフェノキシシラ  
ン、*n*-ブチルトリメトキシシラン、*n*-ブチルトリエ  
トキシシラン、*n*-ブチルトリ-*n*-ブロポキシシラ  
ン、*n*-ブチルトリ-*i*so-ブロポキシシラン、*n*-  
ブチルトリ-*n*-ブトキシシラン、*n*-ブチルトリ-*s*  
-*e*c-ブトキシシラン、*n*-ブチルトリ-*t*er*t*-  
ブトキシシラン、*n*-ブチルトリフェノキシシラン、*s*  
*e*c-ブチルトリメトキシシラン、*s**e*c-ブチルトリエ  
トキシシラン、*s**e*c-ブチルトリ-*n*-ブロポキシ  
シラン、*s**e*c-ブチルトリ-*i*so-ブロポキシシラン、*s*  
*e*c-ブチルトリ-*n*-ブトキシシラン、*s**e*c-  
ブチルトリ-*t*er*t*-ブトキシシラン、*s**e*c-  
ブチルトリフェノキシシラン、*t*-ブチルトリメトキ  
シシラン、*t*-ブチルトリエトキシシラン、*t*-ブチル  
トリ-*n*-ブロポキシシラン、*t*-ブチルトリ-*i*so-  
ブロポキシシラン、*t*-ブチルトリ-*n*-ブトキシ  
シラン、*t*-ブチルトリ-*s**e*c-ブトキシシラン、*t*-  
ブチルトリ-*t*er*t*-ブトキシシラン、*t*-ブチル  
トリフェノキシシラン、フェニルトリメトキシシラン、  
フェニルトリエトキシシラン、フェニルトリ-*n*-ブロポ  
キシシラン、フェニルトリ-*i*so-ブロポキシシラ  
ン、フェニルトリ-*n*-ブトキシシラン、フェニルトリ-  
*s**e*c-ブトキシシラン、フェニルトリ-*t*er*t*-  
ブトキシシラン、フェニルトリフェノキシシラン、ビニ  
ルトリメトキシシラン、ビニルトリエトキシシラン、  
-アミノブロピルトリメトキシシラン、ア-アミノブロ  
ピルトリエトキシシラン、ア-グリシドキシプロピル  
トリメトキシシラン、ア-グリシドキシプロピルトリエ  
トキシシラン、ア-トリフロロブロピルトリメトキシ  
シラン、ア-トリフロロブロピルトリエトキシシランなど；  
【0010】ジメチルジメトキシシラン、ジメチルジエ  
トキシシラン、ジメチル-*j*is*o*-ブロポキシシラン、ジメチル-  
-*j*is*o*-ブトキシシラン、ジメチル-*j*is*e*c-ブト  
キシシラン、ジメチル-*j*is*t*er*t*-ブトキシシラ

【0011】好ましくは、メチルトリメトキシシラン、メチルトリエトキシシラン、メチルトリーナープロポキ

シシラン、メチルトリイソオーブロボキシシラン、エチルトリメトキシシラン、エチルトリエトキシシラン、ビニルトリメトキシシラン、ビニルトリエトキシシラン、フェニルトリメトキシシラン、フェニルトリエトキシシラン、ジメチルジメトキシシラン、ジメチルジエトキシシラン、ジエチルジメトキシシラン、ジエチルジエトキシシラン、ジフェニルジメトキシシラン、ジフェニルジエトキシシランである。これらは、1種あるいは2種以上を同時に使用してもよい。

【0012】化合物(2)；上記一般式(2)において、1価の有機基としては、先の一般式(1)と同様な有機基を挙げることができる。一般式(2)で表される化合物の具体例としては、テトラメトキシシラン、テトラエトキシシラン、テトラ-*n*-ブロボキシシラン、テトラ-*i*so-ブロボキシシラン、テトラ-*n*-ブトキシラン、テトラ-*sec*-ブトキシラン、テトラ-*tert*-ブトキシラン、テトラフェノキシシランなどが挙げられる。

リメトキシ-1, 3, 3-トリエチルジシロキサン、  
1, 1, 3-トリエトキシ-1, 3, 3-トリエチルジ  
シロキサン、1, 1, 3-トリフェノキシ-1, 3, 3  
-トリエチルジシロキサン、1, 1, 3-トリメトキシ  
-1, 3, 3-トリフェニルジシロキサン、1, 1, 3  
-トリエトキシ-1, 3, 3-トリフェニルジシロキサ  
ン、1, 1, 3-トリフェノキシ-1, 3, 3-トリフ  
ェニルジシロキサン、1, 3-ジメトキシ-1, 1,  
3, 3-テトラメチルジシロキサン、1, 3-ジエトキ  
シ-1, 1, 3, 3-テトラメチルジシロキサン、1,  
3-ジフェノキシ-1, 1, 3, 3-テトラメチルジシ  
ロキサン、1, 3-ジメトキシ-1, 1, 3, 3-テ  
ラエチルジシロキサン、1, 3-ジエトキシ-1, 1,  
3, 3-テトラエチルジシロキサン、1, 3-ジフェノ  
キシ-1, 1, 3, 3-テトラエチルジシロキサン、  
1, 3-ジメトキシ-1, 1, 3, 3-テトラフェニル  
ジシロキサン、1, 3-ジエトキシ-1, 1, 3, 3-  
テトラフェニルジシロキサン、1, 3-ジフェノキシ-  
1, 1, 3, 3-テトラフェニルジシロキサンなどを挙  
げることができる。

【0014】これらのうち、ヘキサメトキシジシロキサン、ヘキサエトキシジシロキサン、1, 1, 3, 3-テトラメトキシ-1, 3-ジメチルジシロキサン、1, 1, 3, 3-テトラエトキシ-1, 3-ジメチルジシロキサン、1, 1, 3, 3-テトラメトキシ-1, 3-ジエトキシ-1, 1, 3, 3-テトラメチルジシロキサン、1, 3-ジエトキシ-1, 1, 3, 3-ジエトキシ-1, 1, 3, 3-テトラフェニルジシロキサンなどを、好ましい例として挙げることができる。

【0015】また、一般式(3)において、dが0の化合物としては、ヘキサメトキシジシラン、ヘキサエトキシジシラン、ヘキサフェノキシジシラン、1, 1, 1, 2, 2-ペンタメトキシ-2-メチルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-ペンタエトキシ-2-メチルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-ペンタフェノキシ-2-メチルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-ペンタメトキシ-2-エチルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-ペンタエトキシ-2-エチルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-ペンタフェノキシ-2-エチルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-ペンタメトキシ-2-フェニルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-ペンタエトキシ-2-フェニルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-ペンタフェノキシ-2-フェニルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-ペンタメトキシ-2-ジメチルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-ジメチラエトキシ-1, 2-ジメチルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-テトラメトキシ-1, 2-ジエチルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-テトラエトキシ-1, 2-ジエチルジシラン、1, 1, 1, 2, 2-テトラメトキシ-1, 2-ジエチルジシラン、1,

1, 2, 2-テトラエトキシ-1, 2-ジエチルジシラン、1, 1, 2, 2-テトラフェノキシ-1, 2-ジエチルジシラン、1, 1, 2, 2-テトラメトキシ-1, 2-ジフェニルジシラン、1, 1, 2, 2-テトラエトキシ-1, 2-ジフェニルジシラン、1, 1, 2, 2-テトラフェノキシ-1, 2-ジフェニルジシラン、1, 1, 2-トリメトキシ-1, 2, 2-トリメチルジシラン、1, 1, 2-トリエトキシ-1, 2, 2-トリメチルジシラン、1, 1, 2-トリフェノキシ-1, 2, 2-トリメチルジシラン、1, 1, 2-トリエチルジシラン、1, 1, 2-トリエトキシ-1, 2, 2-トリエチルジシラン、1, 1, 2-トリフェノキシ-1, 2, 2-トリエチルジシラン、1, 1, 2-トリメトキシ-1, 2, 2-トリフェニルジシラン、1, 1, 2-トリエトキシ-1, 2, 2-トリエチルジシラン、1, 1, 2-トリフェノキシ-1, 1, 2-トリメチルジシラン、1, 2-ジエトキシ-1, 1, 2, 2-テトラメチルジシラン、1, 2-ジフェノキシ-1, 1, 2, 2-テトラエチルジシラン、1, 2-ジエトキシ-1, 1, 2, 2-テトラエチルジシラン、1, 2-ジメトキシ-1, 1, 2, 2-テトラフェニルジシラン、1, 2-ジエトキシ-1, 1, 2, 2-テトラフェニルジシランなどを挙げることができる。

【0016】これらのうち、ヘキサメトキシジシラン、ヘキサエトキシジシラン、1, 1, 2, 2-テトラメトキシ-1, 2-ジメチルジシラン、1, 1, 2, 2-テトラエトキシ-1, 2-ジメチルジシラン、1, 1, 2, 2-テトラメチルジシラン、1, 2-ジメトキシ-1, 1, 2, 2-テトラエチルジシラン、1, 2-ジエトキシ-1, 1, 2, 2-テトラフェニルジシランなどを、好ましい例として挙げることができる。

【0017】さらに、一般式(3)において、R<sup>7</sup> が-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-で表される基の化合物としては、ビス(トリメトキシシリル)メタン、ビス(トリエトキシリル)メタン、ビス(トリ-i-プロポキシリル)メタン、ビス(トリ-n-ブトキシリル)メタン、ビス(トリ-sec-ブトキシリル)メタン、ビス(トリ-t-ブトキシリル)メタン、1, 2-ビス(トリエトキシリル)エタン、1, 2-ビス(トリエトキシリル)エタン、1, 2-ビス(トリ-n-プロポキシリル)エタン、1, 2-ビス(トリ-i-プロポキシリル)エタン、1, 2-ビス(トリ-n-ブトキシリル)エタン、1, 2-ビス(トリ-i-ブトキシリル)エタンなどを挙げることができる。

タン、1, 2-ビス(トリ-n-ブトキシリル)エタン、1, 2-ビス(トリ-sec-ブトキシリル)エタン、1, 2-ビス(トリ-t-ブトキシリル)エタン、1-(ジメトキシメチルシリル)-1-(トリメトキシリル)メタン、1-(ジエトキシメチルシリル)-1-(トリエトキシリル)メタン、1-(ジ-n-プロポキシメチルシリル)-1-(トリ-n-プロポキシリル)メタン、1-(ジ-i-プロポキシメチルシリル)-1-(トリ-i-プロポキシリル)メタン、1-(ジ-n-ブトキシリル)-1-(トリ-sec-ブトキシリル)-1-(トリ-n-ブトキシリル)メタン、1-(ジ-t-ブトキシリル)-1-(ジ-sec-ブトキシリル)-1-(トリ-t-ブトキシリル)メタン、1-(ジメトキシメチルシリル)-2-(トリメトキシリル)エタン、1-(ジエトキシリル)-2-(トリ-n-ブトキシリル)エタン、1-(ジ-n-プロポキシリル)-2-(トリ-n-プロポキシリル)エタン、1-(ジ-i-プロポキシリル)-2-(トリ-i-プロポキシリル)エタン、1-(ジ-n-ブトキシリル)-2-(トリ-sec-ブトキシリル)エタン、1-(ジ-t-ブトキシリル)-2-(トリ-t-ブトキシリル)エタン、1-(ジ-sec-ブトキシリル)-2-(トリ-sec-ブトキシリル)エタン、1-(ジ-n-ブトキシリル)-2-(トリ-n-ブトキシリル)エタン、1-(ジ-i-ブトキシリル)-2-(トリ-i-ブトキシリル)エタン、ビス(ジメトキシリル)メタン、ビス(ジエトキシリル)メタン、ビス(ジ-n-プロポキシリル)メタン、ビス(ジ-i-プロポキシリル)メタン、ビス(ジ-n-ブトキシリル)メタン、ビス(ジ-sec-ブトキシリル)メタン、ビス(ジ-t-ブトキシリル)メタン、1, 2-ビス(ジメトキシリル)エタン、1, 2-ビス(ジエトキシリル)エタン、1, 2-ビス(ジ-n-プロポキシリル)エタン、1, 2-ビス(ジ-i-プロポキシリル)エタン、1, 2-ビス(ジ-n-ブトキシリル)エタン、1, 2-ビス(ジ-sec-ブトキシリル)エタン、1, 2-ビス(ジ-t-ブトキシリル)エタン、1, 2-ビス(トリメトキシリル)ベンゼン、1, 2-ビス(トリエトキシリル)ベンゼン、1, 2-ビス(トリ-n-プロポキシリル)ベンゼン、1, 2-ビス(トリ-i-プロポキシリル)ベンゼン、1, 2-ビス(トリ-n-ブトキシリル)ベンゼン、1, 2-ビス(トリ-sec-ブトキシリル)ベンゼン、1, 2-ビス(トリ-t-ブトキシリル)ベンゼン、1, 3-ビス(トリメトキシリル)ベンゼン、1, 3-ビス(トリエトキシリル)ベンゼン、1, 3-ビス(トリ-n-プロポキシリル)ベンゼン、1, 3-ビス(トリ-i-プロポキシリル)ベンゼン、1, 3-ビス(トリ-n-ブトキシリル)ベンゼン、

1, 3-ビス(トリ-sec-ブトキシシリル)ベンゼン、1, 3-ビス(トリ-t-ブトキシシリル)ベンゼン、1, 4-ビス(トリメトキシシリル)ベンゼン、1, 4-ビス(トリエトキシシリル)ベンゼン、1, 4-ビス(トリ-n-プロポキシシリル)ベンゼン、1, 4-ビス(トリ-i-プロポキシシリル)ベンゼン、1, 4-ビス(トリ-n-ブトキシシリル)ベンゼン、1, 4-ビス(トリ-sec-ブトキシシリル)ベンゼン、1, 4-ビス(トリ-t-ブトキシシリル)ベンゼンなど挙げることができる。

【0018】これらのうち、ビス(トリメトキシシリル)メタン、ビス(トリエトキシシリル)メタン、1, 2-ビス(トリメトキシシリル)エタン、1, 2-ビス(トリエトキシシリル)エタン、1-(ジメトキシメチルシリル)-1-(トリメトキシシリル)メタン、1-(ジエトキシメチルシリル)-1-(トリエトキシシリル)メタン、1-(ジメトキシメチルシリル)-2-(トリメトキシシリル)エタン、1-(ジエトキシメチルシリル)-2-(トリエトキシシリル)エタン、ビス(ジメトキシメチルシリル)メタン、ビス(ジエトキシメチルシリル)メタン、1, 2-ビス(ジメトキシメチルシリル)エタン、1, 2-ビス(ジエトキシメチルシリル)エタン、1, 2-ビス(トリメトキシシリル)ベンゼン、1, 2-ビス(トリエトキシシリル)ベンゼン、1, 3-ビス(トリエトキシシリル)ベンゼン、1, 4-ビス(トリメトキシシリル)ベンゼン、1, 4-ビス(トリエトキシシリル)ベンゼンなどを好ましい例として挙げることができる。

【0019】本発明において、(A)成分を構成する化合物(1)～(3)としては、上記化合物(1), (2)および(3)の1種もしくは2種以上を用いることができる。

【0020】なお、上記(A)成分を構成する化合物(1)～(3)の群から選ばれた少なくとも1種のシラン化合物を加水分解、縮合させる際に、R<sup>1</sup> O-基、R<sup>2</sup> O-基、R<sup>4</sup> O-基およびR<sup>5</sup> O-基の総量1モル当たり、5～50モルの水を用いることが好ましく、7～30モルの水を加えることが特に好ましい。添加する水の量が5モルより少い場合は、十分な比誘電率と弾性率が得られない場合があり、一方、50モルより多い場合は、加水分解および縮合反応中のポリマーの析出やゲル化が生じる場合がある。

【0021】アルカリ触媒：本発明の(A)加水分解縮合物を製造するに際しては、上記化合物(1)～(3)の群から選ばれた少なくとも1種のシラン化合物を加水分解、縮合させる際に、アルカリ触媒を用いる。アルカリ触媒としては、無機塩基のほか、有機塩基などが挙げられる。ここで、無機塩基としては、例えは、アンモニア、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化バリウム、

ム、水酸化カルシウムなどを挙げることができる。また、有機塩基としては、例えは、メタノールアミン、エタノールアミン、プロパンノールアミン、ブタノールアミン、N-メチルメタノールアミン、N-エチルメタノールアミン、N-プロピルメタノールアミン、N-ブチルメタノールアミン、N-メチルエタノールアミン、N-エチルエタノールアミン、N-ブチルエタノールアミン、N-メチルプロパンノールアミン、N-エチルプロパンノールアミン、N-ブチルプロパンノールアミン、N-メチルブタノールアミン、N-エチルブタノールアミン、N-ブチルブタノールアミン、N-ジメチルメタノールアミン、N, N-ジエチルメタノールアミン、N, N-ジブロピルメタノールアミン、N, N-ジブチルメタノールアミン、N, N-ジメチルエタノールアミン、N, N-ジエチルエタノールアミン、N, N-ジブロピルエタノールアミン、N, N-ジブチルエタノールアミン、N, N-ジメチルブロパンノールアミン、N, N-ジエチルブロパンノールアミン、N, N-ジブロピルブタノールアミン、N, N-ジブチルブタノールアミン、N, N-ジメチルブタノールアミン、N, N-ジエチルブタノールアミン、N, N-ジブロピルブタノールアミン、N-メチルジメタノールアミン、N-ブロピルジメタノールアミン、N-ブチルジメタノールアミン、N-メチルジエタノールアミン、N-エチルジエタノールアミン、N-ブロピルジエタノールアミン、N-ブチルジエタノールアミン、N-メチルジプロパンノールアミン、N-エチルジプロパンノールアミン、N-ブロピルジプロパンノールアミン、N-ブチルジプロパンノールアミン、N-(アミノメチル)メタノールアミン、N-(アミノメチル)エタノールアミン、N-(アミノメチル)プロパンノールアミン、N-(アミノメチル)ブタノールアミン、N-(アミノエチル)メタノールアミン、N-(アミノエチル)エタノールアミン、N-(アミノエチル)ブロパンノールアミン、N-(アミノエチル)ブタノールアミン、N-(アミノプロピル)メタノールアミン、N-(アミノプロピル)エタノールアミン、N-(アミノブチル)ブタノールアミン、N-(アミノブチル)メタノールアミン、N-(アミノブチル)エタノールアミン、N-(アミノブチル)ブタノールアミン、メトキシメチルアミン、メトキシエチルアミン、メトキシプロピルアミン、メトキシブチルアミン、エトキシメチルアミン、エトキシエチルアミン、エトキシプロピルアミン、エトキシブチルアミン、プロポキシメチル

アミン、プロポキシエチルアミン、プロポキシプロピルアミン、プロポキシブチルアミン、ブトキシメチルアミン、ブトキシエチルアミン、ブトキシプロピルアミン、ブトキシブチルアミン、メチルアミン、エチルアミン、プロピルアミン、ブチルアミン、N, N-ジメチルアミン、N, N-ジエチルアミン、N, N-ジプロピルアミン、N, N-ジブチルアミン、トリメチルアミン、トリエチルアミン、トリブロピルアミン、トリブチルアミン、テトラメチルアンモニウムハイドロキサイド、テトラエチルアンモニウムハイドロキサイド、テトラブチルアンモニウムハイドロキサイド、テトラメチルエチレンジアミン、テトラエチルエチレンジアミン、テトラブチルエチレンジアミン、メチルアミノメチルアミン、メチルアミノエチルアミン、メチルアミノプロピルアミン、メチルアミノブチルアミン、エチルアミノメチルアミン、エチルアミノエチルアミン、エチルアミノブロピルアミン、エチルアミノブチルアミン、プロピルアミノメチルアミン、プロピルアミノエチルアミン、プロピルアミノブチルアミン、ブチルアミノメチルアミン、ブチルアミノエチルアミン、ブチルアミノプロピルアミン、ブチルアミノブチルアミン、ピリジン、ピロール、ピペラジン、ピロリジン、ピペリジン、ピコリン、モルホリン、メチルモルホリン、ジアザビシクロオクラン、ジアザビシクロノナン、ジアザビシクロウンデセン、水酸化テトラメチルアンモニウム、水酸化テトラエチルアンモニウム、水酸化テトラブチルアンモニウムなど)を挙げることができる。これらのアルカリ触媒は、1種あるいは2種以上を同時に使用してもよい。

【0022】上記アルカリ触媒の使用量は、化合物(1)～(3)中のR<sup>1</sup> O-基、R<sup>2</sup> O-基、R<sup>4</sup> O-基およびR<sup>5</sup> O-基で表される基の総量1モルに対して、通常、0.00001～0.5モル、好ましくは0.00005～0.5モルである。アルカリ触媒の使用量が上記範囲内であれば、反応中のポリマーの析出やゲル化の恐れが少ない。

【0023】このようにして得られる(A)加水分解縮合物の分子量は、GPC(屈折率、粘度、光散乱測定)法による重量平均分子量で、好ましくは5万～1,000万、さらに好ましくは10万～900万、特に好ましくは20万～800万である。5万未満では、十分な比誘電率と弾性率が得られない場合があり、一方、1,000万より大きい場合は、塗膜の均一性が低下する場合がある。また、このようにして得られる(A)加水分解縮合物は、粒子状の形態をとっていないことにより、基板状への塗布性が優れるという特徴を有している。粒子状の形態をとっていないことは、例えば透過型電子顕微鏡観察(TEM)により確認される。

【0024】なお、(A)成分中、各成分を完全加水分解縮合物に換算したときに、化合物(2)は、化合物(1)～(3)の総量中、5～75重量%、好ましくは10～70重量%、さらに好ましくは15～70重量%である。また、化合物(1)および/または(3)は、化合物(1)～(3)の総量中、95～25重量%、好ましくは90～30重量%、さらに好ましくは85～30重量%である。化合物(2)が、化合物(1)～(3)の総量中、5～75重量%であることが、得られる塗膜の弾性率が高く、かつ低誘電性に特に優れる。ここで、本発明において、完全加水分解縮合物とは、化合物(1)～(3)中のR<sup>1</sup> O-基、R<sup>2</sup> O-基、R<sup>4</sup> O-基およびR<sup>5</sup> O-基が100%加水分解してSiOH基となり、さらに完全に縮合してシロキサン構造となつたものをいう。また、(A)成分としては、得られる組成物の貯蔵安定性がより優れるので、化合物(1)および化合物(2)の加水分解縮合物であることが好ましい。

【0025】さらに、(A)加水分解縮合物では、化合物(1)～(3)の群から選ばれた少なくとも1種のシラン化合物を、アルカリ触媒の存在下に加水分解・縮合して、加水分解縮合物とし、好ましくはその重量平均分子量を5万～1,000万となすが、その後、組成物のpHを7以下に調整することが好ましい。pHを調整する方法としては、(1) pH調整剤を添加する方法、(2)常圧または減圧下で、組成物中よりアルカリ触媒を留去する方法、(3)窒素、アルゴンなどのガスをバーリングすることにより、組成物中からアルカリ触媒を除去する方法、(4)イオン交換樹脂により、組成物中からアルカリ触媒を除去する方法、などが挙げられる。これらの方法は、それぞれ、組み合わせて用いてもよい。

【0026】ここで、上記pH調整剤としては、無機酸や有機酸が挙げられる。無機酸としては、例えば、塩酸、硝酸、硫酸、フッ酸、リン酸、ホウ酸、シウ酸などを挙げることができる。また、有機酸としては、例えば、酢酸、プロピオン酸、ブタン酸、ベンタン酸、ヘキサン酸、ヘプタン酸、オクタン酸、ノナン酸、デカン酸、シウ酸、マレイン酸、メチルマロン酸、アジピン酸、セバシン酸、没食子酸、酪酸、メリット酸、アラキドン酸、シキミ酸、2-エチルヘキサン酸、オレイン酸、ステアリン酸、リノール酸、リノレイン酸、サリチル酸、安息香酸、p-アミノ安息香酸、p-トルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、モノクロロ酢酸、ジクロロ酢酸、トリクロロ酢酸、トリフルオロ酢酸、ギ酸、マロン酸、スルホン酸、フタル酸、フマル酸、クエン酸、酒石酸、コハク酸などを挙げることができる。なお、上記の酸を触媒として合成された後述する(B)加水分解縮合物をブレンドすることもできる。

【0027】上記pH調整剤による組成物のpHは、7以下、好ましくは1～6に調整される。このように、加

水分解縮合物の重量平均分子量を5万～1,000万となしたのち、上記pH調整剤により上記範囲内にpHを調整することにより、得られる組成物の貯蔵安定性が向上するという効果が得られる。pH調整剤の使用量は、組成物のpHが上記範囲内となる量であり、その使用量は、適宜選択される。

【0028】(B) 加水分解縮合物

(B) 加水分解縮合物は、上記化合物(1)～(3)の群から選ばれた少なくとも1種のシラン化合物を酸触媒の存在下に、加水分解・縮合して得られる。ここで、化合物(1)～(3)の種類や加水分解・縮合に用いられる水の量は、(A) 加水分解縮合物に用いられるシラン化合物や水の量と同様であるので、省略する。なお、上記(B)成分を構成する化合物(1)～(3)の群から選ばれた少なくとも1種のシラン化合物を加水分解・縮合させる際に、R<sup>1</sup> O-基、R<sup>2</sup> O-基、R<sup>4</sup> O-基およびR<sup>5</sup> O-基の総量1モルあたり、0.25～5モルの水を用いることが好ましく、0.3～3モルの水を加えることが特に好ましい。添加する水の量が0.25～5モルの範囲内であれば、塗膜の均一性が低下する恐れがなく、また、加水分解および縮合反応中のポリマーの析出やゲル化の恐れも少ないためである。

【0029】酸触媒：本発明の(B)加水分解縮合物を製造するには、上記化合物(1)～(3)の群から選ばれた少なくとも1種のシラン化合物を加水分解・縮合させる際に、酸触媒を用いる。ここで、酸触媒の種類としては、上記(A)加水分解縮合物の調製の際に用いられることがあるpH調整剤である無機酸や有機酸と同様であるので、その説明は省略する。なお、酸触媒としては、有機酸が好ましい。

【0030】上記酸触媒の使用量も、化合物(1)～(3)中のR<sup>1</sup> O-基、R<sup>2</sup> O-基、R<sup>4</sup> O-基およびR<sup>5</sup> O-基で表される基の総量1モルに対して、通常、0.00001～0.5モル、好ましくは0.00005～0.1モルである。酸触媒の使用量が上記範囲内であれば、反応中のポリマーの析出やゲル化の恐れが少ない。

【0031】このようにして得られる(B)加水分解縮合物の分子量は、GPC(屈折率、粘度、光散乱測定)法による重量平均分子量で、好ましくは500～30万、さらに好ましくは700～20万、特に好ましくは1,000～10万である。500未満では、塗膜の均一性が低下する場合があり、一方、30万より大きい場合は、貯蔵安定性が得られない場合がある。また、このようにして得られる(B)加水分解縮合物も、粒子状の形態をとっていないことにより、基板状への塗布性が優れるという特徴を有している。粒子状の形態をとっていないことは、例えば透過型電子顕微鏡観察(TEM)により確認される。

【0032】(A)成分と(B)成分の割合

本発明の膜形成用組成物は、上記(A)～(B)成分を含有するが、両者の割合は、(A)成分(完全加水分解縮合物換算)100重量部に対し、(B)(完全加水分解縮合物換算)が好ましくは1～900重量部、さらに好ましくは3～800重量部、特に好ましくは5～800重量部である。(B)成分が1重量部未満では、得られる塗膜の機械的強度が充分でない場合があり、一方、900重量部を超えると、充分な低比誘電率が得られない場合がある。

【0033】(C)溶媒

本発明の膜形成用組成物は、(A)加水分解縮合物と(B)加水分解縮合物とを、(C)溶媒に溶解または分散してなる。この(C)溶媒としては、アルコール系溶媒、ケトン系溶媒、アミド系溶媒およびエステル系溶媒の群から選ばれた少なくとも1種が挙げられる。

【0034】ここで、アルコール系溶媒としては、メタノール、エタノール、n-ブロパノール、i-ブロパノール、n-ブタノール、i-ブタノール、sec-ブタノール、t-ブタノール、n-ペンタノール、i-ペンタノール、2-メチルブタノール、sec-ペンタノール、t-ペンタノール、3-メトキシブタノール、n-ヘキサノール、2-メチルペンタノール、sec-ヘキサノール、2-エチルブタノール、sec-ヘプタノール、ヘプタノール-3、n-オクタノール、2-エチルヘキサノール、sec-オクタノール、n-ノニルアルコール、2,6-ジメチルヘプタノール-4、n-デカノール、sec-ウンデシルアルコール、トリメチルノニルアルコール、sec-テトラデシルアルコール、sec-ヘプタデシルアルコール、フェノール、シクロヘキサノール、メチルシクロヘキサノール、3,3,5-トリメチルシクロヘキサノール、ベンジルアルコール、ジアセトンアルコールなどのモノアルコール系溶媒；

【0035】エチレングリコール、1,2-プロピレングリコール、1,3-ブチレングリコール、ベンタンジオール-2,4、2-メチルベンタンジオール-2,4、ヘキサンジオール-2,5、ヘプタンジオール-2,4、2-エチルヘキサンジオール-1,3、ジエチレングリコール、ジプロピレングリコール、トリエチレングリコール、トリプロピレングリコールなどの多価アルコール系溶媒；エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノプロピルエーテル、エチレングリコールモノブチルエーテル、エチレングリコールモノヘキシルエーテル、エチレングリコールモノフェニルエーテル、エチレングリコールモノ-2-エチルブチルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、ジエチレングリコールモノブチルエーテル、ジエチレングリコールモノヘキシルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピ

レングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールモノプロピルエーテル、プロピレングリコールモノブチルエーテル、ジプロピレングリコールモノメチルエーテル、ジプロピレングリコールモノエチルエーテル、ジプロピレングリコールモノブチルエーテルなどの多価アルコール部分エーテル系溶媒；などを挙げることができる。これらのアルコール系溶媒は、1種あるいは2種以上を同時に使用してもよい。

【0036】これらアルコールのうち、n-ブロパノール、i-ブロパノール、n-ブタノール、i-ブタノール、sec-ブタノール、t-ブタノール、n-ペンタノール、i-ペンタノール、2-メチルブタノール、sec-ペンタノール、t-ペンタノール、3-メトキシブタノール、n-ヘキサノール、2-メチルペンタノール、sec-ヘキサノール、2-エチルブタノール、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールモノブチルエーテルなどが好ましい。

【0037】ケトン系溶媒としては、アセトン、メチルエチルケトン、メチル-n-プロピルケトン、メチル-n-ブチルケトン、ジエチルケトン、メチル-i-ブチルケトン、メチル-n-ペンチルケトン、エチル-n-ブチルケトン、メチル-n-ヘキシルケトン、ジ-i-ブチルケトン、トリメチルノナノン、シクロヘキサン、2-ヘキサン、メチルシクロヘキサン、2, 4-ペンタンジオン、アセトニルアセトン、アセトフェノン、フェンチオンなどのほか、アセチルアセトン、2, 4-ヘキサンジオン、2, 4-ヘプタンジオン、3, 5-ヘプタンジオン、2, 4-オクタンジオン、3, 5-オクタンジオン、2, 4-ノナンジオン、3, 5-ノナンジオン、5-メチル-2, 4-ヘキサンジオン、2, 2, 6, 6-テトラメチル-3, 5-ヘプタンジオン、1, 1, 1, 5, 5, 5-ヘキサフルオロー-2, 4-ヘプタンジオンなどの $\beta$ -ジケトン類などが挙げられる。これらのケトン系溶媒は、1種あるいは2種以上を同時に使用してもよい。

【0038】アミド系溶媒としては、ホルムアミド、N-メチルホルムアミド、N, N-ジメチルホルムアミド、N-エチルホルムアミド、N, N-ジエチルホルムアミド、アセトアミド、N-メチルアセトアミド、N, N-ジメチルアセトアミド、N-エチルアセトアミド、N, N-ジエチルアセトアミド、N-メチルプロピオニアミド、N-メチルピロリドン、N-ホルミルモルホリン、N-ホルミルピペリジン、N-ホルミルピロリジン、N-アセチルモルホリン、N-アセチルピペリジン、N-アセチルピロリジンなどが挙げられる。これらのアミド系溶媒は、1種あるいは2種以上を同時に使用してもよい。

【0039】エステル系溶媒としては、ジエチルカーボ

ネート、炭酸エチレン、炭酸プロピレン、炭酸ジエチル、酢酸メチル、酢酸エチル、アーブチロラクトン、アーバレロラクトン、酢酸n-ブロピル、酢酸i-ブロピル、酢酸n-ブチル、酢酸i-ブチル、酢酸sec-ブチル、酢酸n-ペンチル、酢酸sec-ペンチル、酢酸3-メトキシブチル、酢酸メチルペンチル、酢酸2-エチルブチル、酢酸2-エチルヘキシル、酢酸ベンジル、酢酸シクロヘキシル、酢酸メチルシクロヘキシル、酢酸n-ノニル、アセト酢酸メチル、アセト酢酸エチル、酢酸エチレングリコールモノメチルエーテル、酢酸エチレングリコールモノエチルエーテル、酢酸ジエチレングリコールモノエチルエーテル、酢酸ジエチレングリコールモノエチルエーテル、酢酸プロピレングリコールモノメチルエーテル、酢酸プロピレングリコールモノブチルエーテル、酢酸プロピレングリコールモノノブチルエーテル、酢酸プロピレングリコールモノメチルエーテル、酢酸ジプロピレングリコールモノメチルエーテル、酢酸ジプロピレングリコールモノエチルエーテル、ジ酢酸グリコール、酢酸メトキシトリグリコール、プロピオン酸エチル、プロピオン酸n-ブチル、プロピオン酸i-アミル、シウ酸ジエチル、シウ酸ジ-n-ブチル、乳酸メチル、乳酸エチル、乳酸n-ブチル、乳酸n-アミル、マロン酸ジエチル、フタル酸ジメチル、フタル酸ジエチルなどが挙げられる。これらエステル系溶媒は、1種あるいは2種以上を同時に使用してもよい。以上の(C)溶媒は、1種あるいは2種以上を混合して使用することができる。

【0040】本発明の膜形成用組成物は、上記の(C)溶媒を含有するが、(A)～(B)成分を構成する化合物(1)～(3)を加水分解および/または縮合する際に、同様の溶媒を使用することができる。

【0041】具体的には、水およびアルカリ触媒(あるいは酸触媒)を添加した上記(C)溶媒中に、化合物(1)～(3)の少なくとも1種を一括または断続的あるいは連続的に添加したのち、さらに加水分解および縮合反応を行う。この際の反応温度としては、通常、0～100°C、好ましくは15～90°Cである。

【0042】その他の添加剤  
本発明で得られる膜形成用組成物には、さらに界面活性剤などの成分を添加してもよい。界面活性剤としては、例えば、ノニオン系界面活性剤、アニオン系界面活性剤、カチオン系界面活性剤、両性界面活性剤などが挙げられ、さらには、シリコーン系界面活性剤、ポリアルキレンオキシド系界面活性剤、含フッ素界面活性剤などを挙げることができる。なお、本発明の組成物中には、塗膜を均一にするために、シリカ粒子が含まれていないことが望ましい。

【0043】組成物の調製方法

本発明の組成物を調製するに際しては、例えば、水とア

ルカリ触媒（または酸触媒）を添加した（C）溶媒中に、化合物（1）～（3）の少なくとも1種（以下「シラン化合物」ともいう）を一括または断続的にもしくは連続的に添加して、通常、0～100°C、好ましくは15～90°Cで1～12時間攪拌し、加水分解および縮合反応を行う。調製の各段階において、濃縮または（C）溶媒添加による希釈を行うことで任意の濃度に調整できる。

【0044】本発明の組成物の調製方法の具体例としては、下記（1）～（12）の方法などにより、（A）成分あるいは（B）成分を調製し、次いで、得られた（A）～（B）成分をブレンドすればよい。

（1）水、アルカリ触媒（または酸触媒）および（C）溶媒からなる混合物に、所定量のシラン化合物を加えて、加水分解・縮合反応を行ない、（A）加水分解縮合物（または（B）加水分解縮合物）を得る。

（2）水、アルカリ触媒（または酸触媒）および（C）溶媒からなる混合物に、所定量のシラン化合物を連続的あるいは断続的に添加して、加水分解・縮合反応を行ない、（A）加水分解縮合物（または（B）加水分解縮合物）を得る。

（3）所定のシラン化合物および（C）溶媒からなる混合物に、水、アルカリ触媒（または酸触媒）および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物を加えて、加水分解・縮合反応を行ない、（A）加水分解縮合物（または（B）加水分解縮合物）を得る。

（4）所定のシラン化合物および（C）溶媒からなる混合物に、水、アルカリ触媒（または酸触媒）および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物を連続的あるいは断続的に添加して、加水分解・縮合反応を行ない、（A）加水分解縮合物（または（B）加水分解縮合物）を得る。

【0045】（5）所定のシラン化合物、アルカリ触媒（または酸触媒）および（C）溶媒からなる混合物に、水および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物を加えて、加水分解・縮合反応を行ない、（A）加水分解縮合物（または（B）加水分解縮合物）を得る。

（6）所定のシラン化合物、アルカリ触媒（または酸触媒）および（C）溶媒からなる混合物に、水および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物を連続的あるいは断続的に添加して、加水分解・縮合反応を行ない、（A）加水分解縮合物（または（B）加水分解縮合物）を得る。

（7）所定量の水および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物に、所定量のシラン化合物、アルカリ触媒（または酸触媒）および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物を加えて、加水分解・縮合反応を行ない、（A）加水分解縮合物（または（B）加水分解縮合物）を得る。

（8）所定量の水および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物に、所定量のシラン化合物、アルカリ触媒（ま

たは酸触媒）および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物を、連続的あるいは断続的に添加して、加水分解・縮合反応を行ない、（A）加水分解縮合物（または（B）加水分解縮合物）を得る。

【0046】（9）所定量の水、シラン化合物および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物に、所定量のアルカリ触媒（または酸触媒）および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物を加えて、加水分解・縮合反応を行ない、（A）加水分解縮合物（または（B）加水分解縮合物）を得る。

（10）所定量の水、シラン化合物および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物に、所定量のアルカリ触媒（または酸触媒）および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物を、連続的あるいは断続的に添加して、加水分解・縮合反応を行ない、（A）加水分解縮合物（または（B）加水分解縮合物）を得る。

（11）所定量のアルカリ触媒（または酸触媒）および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物に、所定量の水、シラン化合物および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物を加えて、加水分解・縮合反応を行ない、（A）加水分解縮合物（または（B）加水分解縮合物）を得る。

（12）所定量のアルカリ触媒（または酸触媒）および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物に、所定量の水、シラン化合物および必要に応じて（C）溶媒からなる混合物を、連続的あるいは断続的に添加して、加水分解・縮合反応を行ない、（A）加水分解縮合物（または（B）加水分解縮合物）を得る。なお、本発明において、シラン化合物を加水分解・縮合する際の反応液の固形分濃度は、通常、0.1～50重量%である。

【0047】このようにして得られる本発明の組成物の全固形分濃度は、好ましくは、2～50重量%、好ましくは2～30重量%であり、使用目的に応じて適宜調整される。組成物の全固形分濃度が2～50重量%であると、塗膜の膜厚が適当な範囲となり、保存安定性もより優れるものである。なお、この全固形分濃度の調整は、必要であれば、濃縮および上記（C）溶媒による希釈によって行われる。

【0048】このようにして得られる本発明の組成物は、必要に応じて、フィルターでろ過したのち、使用することができる。フィルターは、ポリエチル、ポリカーボネート、セルロース、セルロースアセテート、ポリプロピレン、ポリエーテルサルホン、四フッ化エチレン（PTE）、ポリアミドなどの材質のものを使用することができる。好ましくは、孔径0.2μm以下のPTE製フィルター、特に好ましくは、孔径0.05μm以下のPTE製フィルターを用いることが、組成物中の異物を除去し、得られる塗膜の均一性が優れる点で好ましい。上記のようなフィルターは、材質や孔径の異なるものを組み合わせて使用することができ、また、同一

材質や孔径の異なるものを、複数個組み合わせて使用することもできる。

【0049】本発明の組成物を用いて膜を形成するには、まず本発明の組成物を基板に塗布し、塗膜を形成する。ここで、本発明の組成物を塗布することができる基板としては、半導体、ガラス、セラミックス、金属などが挙げられる。また、塗布方法としては、スピンドル、ディッピング、ローラーブレードなどが挙げられる。本発明の組成物は、特にシリコンウエハ、 $SiO_2$ ウエハ、 $SiN$ ウエハなどの上に塗布され、絶縁膜とすることに適している。

【0050】この際の加熱方法としては、ホットプレート、オーブン、ファーネスなどを使用することができ、加熱雰囲気としては、大気下、窒素雰囲気、アルゴン雰囲気、真空中、酸素濃度をコントロールした減圧下などで行なうことができる。ここで、加熱処理条件は、窒素雰囲気、アルゴン雰囲気、真空中もしくは酸素濃度100 ppm以下にコントロールした減圧下で、450°C以下の温度で処理することが好ましい。また、上記の(A)成分の硬化速度を制御するため、必要に応じて、段階的に加熱したり、窒素、空気、酸素、減圧などの雰囲気を選択することができる。

【0051】このようにして得られる本発明の膜の比誘電率は、低比誘電率であり、通常、2.7~1.5、好ましくは2.6~1.5、さらに好ましくは2.5~1.5である。

【0052】また、本発明の膜は、高弾性率を有し、ヤング率が、通常、3~10 GPa、好ましくは4~10 GPaである。この弾性率は、本発明に記載の方法で調製した(A)~(B)成分の加水分解縮合物を本発明記載の方法で焼成することにより得られる。

【0053】さらに、本発明の膜は、膜密度が、通常、0.5~1.4 g/cm<sup>3</sup>、好ましくは0.5~1.3 g/cm<sup>3</sup>、さらに好ましくは0.5~1.2 g/cm<sup>3</sup>である。膜密度が0.5 g/cm<sup>3</sup>未満では、塗膜の機械的強度が低下し、一方、1.4 g/cm<sup>3</sup>を超えると、低比誘電率が得られない。

【0054】さらに、本発明の膜は、吸水性が低い点に特徴を有し、例えば、塗膜を127°C、2.5 atm、100%RHの環境に1時間放置した場合、放置後の塗膜のIRスペクトル観察からは塗膜への水の吸着は認められない。この低吸水性は、例えば、本発明における膜形成用組成物中の化合物(2)の含有量を本発明に記載の範囲とすることにより得ることができる。

【0055】本発明の膜は、絶縁性に優れ、高弾性率であり、さらに塗布膜の均一性、比誘電率特性、塗膜の耐クラック性、塗膜の表面硬度に優れることから、LSI、システムLSI、DRAM、SDRAM、RDRA M、D-RDRAMなどの半導体素子用層間絶縁膜、半導体素子の表面コート膜などの保護膜、多層配線基板の

層間絶縁膜、液晶表示素子用の保護膜や絶縁膜などの用途に有用である。また、本発明の絶縁膜を有する半導体装置は、金属配線間に本発明の膜を絶縁膜として有するものである。

#### 【0056】

【実施例】以下、本発明を実施例を挙げてさらに具体的に説明する。ただし、以下の記載は、本発明の態様例を概略的に示すものであり、特に理由なく、かかる記載により本発明は限定されるものではない。なお、実施例および比較例中の部および%は、特記しない限り、それぞれ重量部および重量%であることを示している。また、各種の評価は、次のようにして行なった。

#### 【0057】重量平均分子量

下記条件によるゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC) (屈折率、粘度、光散乱測定)法により測定した。試料溶液: シラン化合物の加水分解縮合物を、固形分濃度が0.25%となるように、10 mMのLiBrを含むメタノールで希釈し、GPC(屈折率、粘度、光散乱測定)用試料溶液とした。

装置: 東ソー(株)製、GPCシステム モデル GP C-8020

東ソー(株)製、カラム Alpha 5000/300 0

ビスコテック社製、粘度検出器および光散乱検出器 モデル T-60 デュアルメーター

キャリア溶液: 10 mMのLiBrを含むメタノール

キャリア送液速度: 1 ml/min

カラム温度: 40°C

#### 【0058】貯蔵安定性

本発明の組成物80 mlを容量100 mlのガラス製ねじ口瓶に入れて密閉し、40°Cオートクレーブ中で1ヶ月放置した。放置前後のサンプルを2,500 rpm、31秒のスピンドル条件で塗布し、実施例の方法で焼成したときの膜厚を光学式膜厚計(Rudolph Technologies社製、Spectra Laser 200)にて測定し、その変化率{[(放置後のサンプルの膜厚-放置前のサンプルの膜厚)/放置前のサンプルの膜厚] × 100%}を算出し、下記基準にて評価した。

◎: 膜厚変化率<5%

○: 膜厚変化率<10%

×: 膜厚変化率≥10%

#### 【0059】比誘電率

得られた膜に対して蒸着法によりアルミニウム電極パターンを形成させ比誘電率測定用サンプルを作成した。該サンプルを周波数100 kHzの周波数で、横河・ヒューレットパッカード(株)製、HP16451B電極およびHP4284AプレシジョンLCRメータを用いてCV法により当該塗膜の比誘電率を測定した。  
膜密度。

密度は、膜の膜厚と膜の面積から求めた体積と、膜の重量から算出した。

#### 弹性率(ヤング率)

得られた膜を、ナノインデンターXP(MST社製)を用いて、連続剛性測定法により測定した。

#### 【0060】吸水性

得られた塗膜を127°C、2.5 atm、100%RHの環境に1時間放置し、放置後の塗膜のIRスペクトルを観察した。放置前の塗膜のIRスペクトルと比較して、3,500 cm<sup>-1</sup>付近のH<sub>2</sub>Oに起因する吸収の有無を観察し、吸水性を下記基準に従い評価した。

○：吸収無し

×：吸収有り

#### 【0061】参考例1【(A-1)成分の調製】

25%アンモニア水溶液5g、超純水320gおよびエタノール600gの混合溶液中にメチルトリメトキシシラン15g(完全加水分解縮合物換算7.4g)とテトラエトキシシラン20g(完全加水分解縮合物換算5.8g)を加え60°Cで3時間反応をさせたのち、プロピレンジリコールモノプロピルエーテル200gを加え、その後、減圧下で全溶液量200gとなるまで濃縮し、固体分含有量6.6%の(A-1)成分組成物溶液を得た。得られた(A-1)成分の重量平均分子量は、30万であった。

#### 【0062】参考例2【(A-1)成分の調製】

参考例1記載の(A-1)成分溶液200gをさらに全溶液量140gとなるまで濃縮し、その後、酢酸の10%プロピレンジリコールモノプロピルエーテル溶液10gを添加し、固体分含有量8.8%の組成物溶液を得た。得られた(A)成分の重量平均分子量は、30万であった。また、電導度滴定により求めた残留シラノールのカウント数は、酢酸添加前後で変化が認められなかった。

#### 【0063】参考例3【(B)成分の調製】

テトラメトキシシラン101.3g(完全加水分解縮合物換算:40.0g)、メチルトリメトキシシラン203.0g(完全加水分解縮合物換算:100.0g)、ジメチルジメトキシシラン97.3g(完全加水分解縮合物換算:60.0g)、プロピレンジリコールモノプロピルエーテル59.3g、メチル-*n*-ペンチルケトン239.7gの混合溶液に、マレイン酸1.0g(触媒/SiOR=0.001mol比)を水157.7g(H<sub>2</sub>O/SiOR=1.0mol比)に溶かした水溶液を、室温で1時間かけて滴下した。混合物の滴下終了後、さらに60°Cで2時間反応させたのち、減圧下で全溶液量1,000gとなるまで濃縮し、固体分含有量20%の(B)成分を得た。得られた(B)成分の重量平均分子量は、3,000であった。

#### 【0064】参考例4【(A-2)成分の調製】

参考例1において、25%アンモニア水溶液5gの代わ

りに25%水酸化テトラメチルアンモニウム0.5gを使用したこと以外は、参考例1と同様にして、重量平均分子量100万の成分を得た。この成分を参考例2と同様に処理を行った。得られた(A-2)成分の重量平均分子量は、100万であった。また、電導度滴定により求めた残留シラノールのカウント数は、酢酸添加前後で変化が認められなかった。

#### 【0065】比較参考例1

超純水320gの代わりに超純水32g、エタノール600gの代わりにエタノール88gを用いた以外は、参考例1と同様の操作を行い、固体分含有量6.6%の組成物溶液を得た。得られた組成物のポリスチレン換算分子量は、4万であった。

#### 【0066】実施例1

参考例1記載の(A-1)成分溶液96.5gと、参考例3記載の(B)成分溶液3.5gを混合し、固体分含有量7.1%の組成物溶液を得た。得られた組成物を、8インチシリコンウェハ上にスピンドルコート法により塗布し、大気中80°Cで5分間、次いで窒素下200°Cで5分間加熱したのち、さらに真空中で340°C、360°C、380°Cの順で、それぞれ、30分間ずつ加熱し、さらに真空中425°Cで1時間加熱し、無色透明の膜を形成した。得られた膜の評価結果を表1に示す。

#### 【0067】実施例2

参考例2記載の(A-1)成分溶液84.1gと、参考例3記載の(B)成分溶液15.9gを混合し、固体分含有量10.6%の組成物溶液を得た。得られた組成物を、8インチシリコンウェハ上にスピンドルコート法により塗布し、大気中80°Cで5分間、次いで窒素下200°Cで5分間加熱したのち、さらに真空中で340°C、360°C、380°Cの順で、それぞれ、30分間ずつ加熱し、さらに真空中425°Cで1時間加熱し、無色透明の膜を形成した。得られた膜の評価結果を表1に示す。

#### 【0068】実施例3

参考例4記載の(A-2)成分溶液84.1gと、参考例3記載の(B)成分溶液15.9gを混合し、固体分含有量10.6%の組成物溶液を得た。得られた組成物を8インチシリコンウェハ上にスピンドルコート法により塗布し、大気中80°Cで5分間、次いで窒素下200°Cで5分間加熱したのち、さらに真空中で340°C、360°C、380°Cの順でそれぞれ30分間ずつ加熱し、さらに真空中425°Cで1時間加熱し、無色透明の膜を形成した。得られた膜の評価結果を表1に示す。

#### 【0069】比較例1

比較参考例1記載の組成物溶液87.6gと、参考例3記載の(B)成分溶液12.4gを混合し、固体分含有量8.3%の組成物溶液を得た。得られた組成物を、8インチシリコンウェハ上にスピンドルコート法により塗布し、大気中80°Cで5分間、次いで窒素下200°Cで5分間加熱したのち、さらに真空中で340°C、360

℃、380℃の順で、それぞれ、30分間ずつ加熱し、  
さらに真空中425℃で1時間加熱し、無色透明の膜を  
形成した。得られた膜の評価結果を表1に示す。

## 【0070】

## 【表1】

	実施例1	実施例2	実施例3	比較例1
貯蔵安定性	○	○	○	○
比誘電率	2.4	2.6	2.5	2.8
膜密度 (g/cm <sup>3</sup> )	1.2	1.3	1.3	1.5
弾性率 (GPa)	5.1	6.8	7.0	7.6
吸水性	○	○	○	○

## 【0071】

【発明の効果】本発明によれば、得られる膜が低比誘電率かつ高弾性率であり、半導体素子などにおける層間絶

縁膜材料として有用なポリオルガノシロキサン系の膜形成用組成物を提供することができる。

## フロントページの続き

(72)発明者 徐 荣秀

東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイ  
エスアール株式会社内

Fターム(参考) 4J035 BA06 CA01K CA022 CA06K  
CA162 EA01 EB03 LA03  
LB01

(72)発明者 今野 圭二

東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイ  
エスアール株式会社内

4J038 DL021 DL022 DL031 DL032  
DL041 DL042 DL161 DL162  
HA096 HA336 HA376 HA416

(72)発明者 塩田 淳

東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイ  
エスアール株式会社内

HA476 JA37 JA38 JB01  
JB03 JB04 JB09 JB25 JB39  
JC13 KA04 LA03 MA08 MA10  
MA14 NA11 NA21 PA19 PB09

(72)発明者 山田 欣司

東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイ  
エスアール株式会社内

PC02 PC03  
5F058 AA10 AB07 AC03 AF04 AG01  
AH01 AH02